REC'D 16 DEC 2004

PCT

WIPO

27.10.2004

日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日
Date of Application:

2004年 7月13日

出 願 番 号 Application Number:

人

特願2004-205682

[ST. 10/C]:

[JP2004-205682]

.

出 願
Applicant(s):

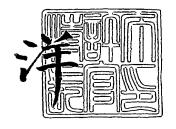
帝人株式会社

PRIORITY DOCUMEN I SUBMITTED OR TRANSMITTED IN COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

特 Con Japa

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 2004年12月 3日

1) 11]



【書類名】 特許願 【整理番号】 P37890

【提出日】平成16年 7月13日【あて先】特許庁長官殿【国際特許分類】A61L 27/00
A61L 31/00

【発明者】

【住所又は居所】 東京都日野市旭が丘4丁目3番2号 帝人株式会社 東京研究セ

ンター内

【氏名】 北薗 英一

【発明者】

【住所又は居所】 東京都日野市旭が丘4丁目3番2号 帝人株式会社 東京研究セ

ンター内

【氏名】 兼子 博章

【発明者】

【住所又は居所】 東京都武蔵野市中町3-4-9

【氏名】 続 佐紀

【特許出願人】

【識別番号】 000003001【氏名又は名称】 帝人株式会社

【代理人】

【識別番号】 100099678

【弁理士】

【氏名又は名称】 三原 秀子

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 206048 【納付金額】 16,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 特許請求の範囲 1

 【物件名】
 明細書 1

 【物件名】
 要約書 1

 【包括委任状番号】
 0203001

【書類名】特許請求の範囲

【請求項1】

下記式(1)で表されるヒアルロン酸とホスファチジルエタノールアミン及びその誘導体とからなる化合物であって、

【化1】

$$CH_2OCOR_1$$

R: R_1CO_2CH OH,ONa

 $CH_2O-P-O-OCH_2CH_2NH$

O ,

(nは、300~30, 000の整数である。RはOH, ONa、または上記構造式のホスファチジルエタノールアミン及びその誘導体であり、 R_1 は夫々同時または別個に置換または無置換の炭素数10~28のアルキル基もしくはアルケニル基を示す。)ホスファチジルエタノールアミン及びその誘導体残基の含有量が、ヒアルロン酸のカルボキシル基100当量に対し、51~100当量であるヒアルロン酸化合物。

【請求項2】

該ホスファチジルエタノールアミン及びその誘導体が、ジオレオイルホスファチジルエタノールアミンである請求項1記載のヒアルロン酸化合物。

【請求項3】

請求項1または2記載のヒアルロン酸化合物を成型することによって得られる成型体。

【書類名】明細書

【発明の名称】ヒアルロン酸化合物及びその成型体

【技術分野】

[0001]

本発明は、ヒアルロン酸とホスファチジルエタノールアミン及びその誘導体とからなるヒアルロン酸化合物、さらにその成型体に関する。

【背景技術】

[0002]

ヒアルロン酸はその優れた保水能力、粘弾性及び高い生体親和性を示すため、膝関節機能改善剤、点眼剤等に利用されている。しかしその一方、ヒアルロン酸は生体吸収が速いという点から使用範囲が制限されているという面もある(非特許文献1、非特許文献2、非特許文献3)。つまり、ヒアルロン酸の水性液体に対する不溶化を検討することは非常に重要であると言える。ここで言う水性液体とは、水、生理食塩水、緩衝液およびアルロールなど有機溶媒を含有する水溶液を意味する。また不溶化とは、ある一定期間ヒアルロン酸が体内に滞留し、その後は徐々に分解が進み、最終的には生体吸収されることを意味する。そこでこれらの課題を解決するために、これまで様々なヒアルロン酸誘導体が合成されている。例えば、ベンジルエステル化ヒアルロン酸(特許文献1、非特許文献1、非特許文献2、非特許文献3)、また、ビスエポキシド(特許文献2)、ジビニルスルフォン(特許文献3、特許文献4)、ホルムアルデヒド(特許文献5)、ヒドラジドで架橋されたヒアルロン酸誘導体が挙げられる。しかし、これらの誘導体を合成するのに用いる化合物はいずれも非天然物質であり、生体に対する毒性及び炎症性が懸念される。

[0003]

【特許文献1】米国特許第5939323号明細書

【特許文献2】特開平7-97401号公報

【特許文献3】米国特許第4582865号明細書

【特許文献4】米国特許第4605691号明細書

【特許文献5】特開昭60-130601号公報

【非特許文献1】 J. Biomed. Mater. Res. 42:2, 172-81 (1998)

【非特許文献 2】 J. Biomed. Mater. Res. 46:3, 337-346(1999)

【非特許文献3】 J. Ortho. Res. 18:5. 773-380 (2000)

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0004]

生体に適用した場合においても安全で、また水性液体に対して不溶性を示すヒアルロン酸化合物を提供する。

【課題を解決するための手段】

[0005]

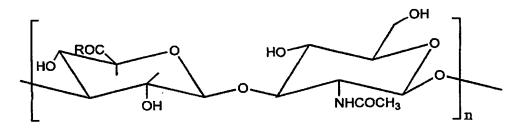
本発明の発明者は、生体由来物質でありかつ安全性に優れたホスファチジルエタノールアミン及びその誘導体が、ヒアルロン酸の水性液体に対する不溶化に有効であることを見出し本発明に到達した。

[0006]

本発明は以下の通りである。

1. 下記一般式(1)で表されるヒアルロン酸とホスファチジルエタノールアミン及びその誘導体とからなる化合物であって、

【化1】



(n t) (n

ホスファチジルエタノールアミン及びその誘導体残基の含有量が、ヒアルロン酸のカルボキシル基100当量に対し、51~100当量であるヒアルロン酸化合物。

2. 該ホスファチジルエタノールアミン及びその誘導体が、ジオレオイルホスファチジル エタノールアミンである1記載のヒアルロン酸化合物。

3. 1または2記載のヒアルロン酸化合物を成型することによって得られる成型体。

【発明の効果】

[0007]

本発明は、ヒアルロン酸とホスファチジルエタノールアミン及びその誘導体とからなる ヒアルロン酸化合物、さらにその成型体に関する。このヒアルロン酸化合物は水性液体に 対し不溶性を示し、関節軟骨治療用材料、癒着防止材、皮膚の保湿材料などに有用である と考えられる。

【発明を実施するための最良の形態】

[0008]

以下、本発明について詳述する。なお、これらの実施例等および説明は本発明を例示するものであり、本発明の範囲を制限するものではない。本発明の趣旨に合致する限り他の 実施の形態も本発明の範疇に属し得ることは言うまでもない。

[0009]

本発明で使用されているヒアルロン酸は、動物組織から抽出したもの、または発酵法で製造したものどちらでも使用できる。発酵法で使用する菌株はストレプトコッカス属のヒアルロン酸生産能を有する微生物であり、ストレプトコッカス・エクイFM-100(特開昭 63-123392 号公報)、ストレプトコッカス・エクイFM-300(特開平 2-234689 号公報)が挙げられる。これらの変異株を用いて培養、精製されたものを用いることができる。またヒアルロン酸の分子量は、約 $1\times10^5\sim1\times10^7$ のものが好ましい。なお本発明でいうヒアルロン酸は、そのアルカリ金属塩、例えば、ナトリウム、カリウム、リチウムの塩をも包含する。

[0010]

本発明で使用されているホスファチジルエタノールアミン及びその誘導体は、動物組織から抽出したもの、または合成して製造したものどちらでも使用できる。ホスファチジルエタノールアミン及びその誘導体として以下のものが挙げられる。ジラウロイルホスファチジルエタノールアミン、ジミリストイルホスファチジルエタノールアミン、ジパルミト

イルホスファチジルエタノールアミン、ジステアロイルホスファチジルエタノールアミン、ジアラキドイルホスファチジルエタノールアミン、ジベへノイルホスファチジルエタノールアミン、ジセロチオイルホスファチジルエタノールアミン、ジセロチオイルホスファチジルエタノールアミン、ジラウロオレオイルホスファチジルエタノールアミン、ジラウロオレオイルホスファチジルエタノールアミン、ジラウロオレオイルホスファチジルエタノールアミン、ジオレオイルホスファチジルエタノールアミン、ジオレオイルホスファチジルエタノールアミン、ジネルボノイルホスファチジルエタノールアミン、ジキメノイルホスファチジルエタノールアミン、ジャラキドノイルホスファチジルエタノールアミン、ジアラキドノイルホスファチジルエタノールアミン、ジアラキドノイルホスファチジルエタノールアミン。

[0011]

上記式(1)のRにおいて、R1は夫々同時または別個に置換または無置換の炭素数10~28のアルキル基もしくはアルケニル基であるが、なかでも炭素数14~20が好ましい。

その中でも、合成する際に使用する有機溶媒への溶解性の面からジオレオイルホスファ チジルエタノールアミンが好ましい。

上記式 (1) のRにおいて、nは、300~30, 000であるが、なかでもnは1, 000~10, 000が好ましい。

[0012]

ホスファチジルエタノールアミンの含有量及びその誘導体は、水性液体に対し十分な不溶性を示すためには、ヒアルロン酸のカルボキシル基100当量に対し、51~100当量である。

[0013]

本発明でいう成型体とは、多孔体(スポンジ)、不織布、フィルムなどを挙げることができる。

本発明に用いる成型体を製造する方法としては、先述の特性を満たす成型体が得られる 手法であれば特に限定されないが、凍結乾燥法、乾式製膜、湿式製膜、凝固紡糸、スパン ボンド法、メルトブロー法、フラッシュ紡糸法などが挙げられる。

【実施例】

[0014]

以下の実施例により本発明の詳細をより具体的に説明する。しかし、本発明はこれら実施例に限定されるものではない。

本実施例に使用したヒアルロン酸ナトリウムはストレプトコッカス属由来の平均分子量が1,000,000ヒアルロン酸ナトリウムであり、これはn=3,500に相当する。その他の試薬については、テトラヒドロフラン、0.1M HCl、0.1M NaOH、1-E thyl-3-[3-(dimethylamino)propyl]-carbodi-imide(EDC)、<math>1-Hydroxybenzotriazole(HOBt)、L-1eucine methyl ester hydrochloride、リン酸緩衝生理食塩水は、和光純薬工業(株)、 $L-\alpha-ジ$ オレオイルホスファチジルエタノールアミン(COATSOME ME-8181)は日本油脂(株)、のものを使用した。

[0015]

[実施例1]

ヒアルロン酸ナトリウム 100 m g をテトラヒドロフラン/水=1/1 (v/v)の水溶液 40 m 1 に溶解した。この溶液に、 $L-\alpha$ ージオレオイルホスファチジルエタノールアミン 154 m g (0.0021 m o 1) (ヒアルロン酸のカルボキシル基 100 当量に対し 70 当量)を加え、0.1 M HCl/0.1 M NaOHを添加し、pH 6.8 に調整した。1-E thyl-3-[3-(dimethylamino) propyl]ーcarbodiimide (EDC) 42 m g (0.00231 m o 1)、1-h y d roxybenzotriazole (HOBt) 35 m g (0.000231 m o 1)

をテトラヒドロフラン/水=1/1(v/v)10m1に溶解し反応系に添加した。その際 0. 1MNaOHを加え反応系をpH 6. 8に保持した。その後終夜攪拌を行い、攪拌後透析を3日間行い凍結乾燥し目的物(スポンジ)を得た。確認は 1HNMR (日本電子 JNM-alpha400)により行い、目的物の生成を確認した。

[0016]

以下の方法により溶解性テストを行った。得られた目的物20mgをリン酸緩衝生理食塩水5ml中に浸漬し、室温静置状態での溶解性について4週間テストを行い、目視で確認を行った。溶解性テストの結果を表1に示す。

[0017]

[実施例2]

 $L-\alpha-ジオレオイルホスファチジルエタノールアミン 2 2 3 mg (0.003 mol) (ヒアルロン酸のカルボキシル基 100 当量に対し 100 当量)、 <math>1-E$ thyl-3-[3-(dimethylamino)propyl]-carbodiimide (EDC) 60 mg (0.0003 mol) 1-hydroxybenzo-triazole (HOBt) 50 mg (0.0003 mol)とした以外は、実施例 1と同様に目的物 (スポンジ)を得た。溶解性テストの結果を表 1に示す。

[0018]

「比較例1]

ヒアルロン酸ナトリウム20mgをリン酸緩衝生理食塩水5ml中に浸漬し、室温静置 状態での溶解性について4週間テストを行い、目視で確認を行った。結果を表1に示す。

[0019]

[比較例2]

 $L-\alpha-$ ジオレオイルホスファチジルエタノールアミン66mg(0.0009mol)(ヒアルロン酸のカルボキシル基100当量に対し30当量)、1-Ethyl-3-[3-(dimethylamino)propyl]-carbodiimide(EDC)18mg(0.00099mol)1-hydroxybenzo-triazole(HOBt)15mg(0.00099mol)とした以外は、実施例1と同様に成形体を得た。溶解性テストの結果を表1に示す。

[0020]

【表1】

表1、ヒアルロン酸化合物の溶解性テスト結果

	L-α-ジオレオイルホスファチジ ルエタノールアミンの含有量 (当量) ¹⁾	1 day	1 weeks	2 weeks	4 weeks
実施例 1	70	0	0	0	0
" 2	100	0	0	0	0
比較例 1	0	×	×	×	×
" 2	30	Δ	×	×	×

〇:溶解していない、△:一部溶解、×:完全溶解

1) ヒアルロン酸のカルボキシル基100当量に対する量

[0021]

表1より、ヒアルロン酸—L-α-ジオレオイルホスファチジルエタノールアミン(含有量:70、100当量)は、ヒアルロン酸ナトリウム、ヒアルロン酸—L-α-ジオレオイルホスファチジルエタノールアミン(含有量:30当量)と比較し、水性液体に対するヒアルロン酸の不溶化が進んでいることが明らかである。

【産業上の利用可能性】

[0022]

上記ヒアルロン酸化合物は、ヒアルロン酸の滞留性を高めることが重要と思われる用途 、具体的には関節軟骨治療用の材料、癒着防止材、皮膚の保湿材料などに有用であると考 えられる。

【書類名】要約書

【要約】

【課題】生体に適用した場合においても安全で、また水性液体に対して不溶性を示すヒアルロン酸化合物を提供する。

【解決手段】ヒアルロン酸とホスファチジルエタノールアミン及びその誘導体とからなる化合物であってホスファチジルエタノールアミン及びその誘導体残基の含有量が、ヒアルロン酸のカルボキシル基100当量に対し、51~100当量であるヒアルロン酸化合物

【選択図】なし

特願2004-205682

出願人履歴情報

識別番号

[000003001]

1. 変更年月日

1990年 8月28日

[変更理由]

新規登録

住 所

大阪府大阪市中央区南本町1丁目6番7号

氏 名 帝人株式会社